

Actividad

1. Calcula la molaridad de alcohol etílico (C_2H_6O) si se tienen 82,5g en volumen de 0,45L

$$R/ \quad C = 12 \quad H = 1 \quad O = 16$$

$$\text{masa} = 82,5$$

$$\text{Volumen} = 0,45L$$

$$A = 2 \times 12 = 24$$

$$82,5 / 42 = 1,96$$

$$H = 6 \times 1 = 6$$

$$1,96 / 0,45 = 4,35 \text{ M}$$

$$O = 1 \times 16 = 16$$

$$42$$

2. Obtenga la molaridad de una sustancia con 4,78mol en volumen de 7000 mL.

3. Calcule la molaridad, M , de una solución que contiene 3,65 gramos de HCl en 2,00 litros de solución

$$H = 1 \quad Cl = 35$$

$$\text{Masa} = 3,65$$

$$\text{Volumen} = 2,00$$

$$H = 1 \times 1 = 1$$

$$Cl = 1 \times 35 = 35$$

$$36$$

$$3,65 / 36 = 0,10$$

$$0,10 / 2,00 = 0,05$$

4. Calcule la molaridad de una solución que contiene 49,04 g de H_2SO_4 en 250 ml de solución:

$$H = 1 \quad S = 32 \quad O = 16$$

$$\text{Masa} = 49,04$$

$$\text{Volumen} = 250$$

$$H = 2 \times 1 = 2$$

$$S = 1 \times 32 = 32$$

$$O = 4 \times 16 = 64$$

$$98$$

$$49,04 / 98 = 0,50$$

$$0,50 / 250 = 2^{-03}$$